(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平5-239020

(43)公開日 平成5年(1993)9月17日

(51)Int.Cl. ⁵ C 0 7 D 205/08	識別記号	庁内整理番号	F I		技術表示箇所				
B 0 1 J 31/02 // C 0 7 B 61/00	102 300								
" O O I D OI O O		7019-4C	C 0 7 D	205/ 08		P			
			:	審査請求	未請求	請求項の数8(全 9 頁)			
(21)出願番号	特顯平4-344959	·	(71)出願人	000002934 武田薬品工業株式会社					
(22)出願日	平成 4 年(1992)12	月25日	(72)発明者	大阪府	大阪市中央	区道修町四丁目1番1号			
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願平3-347194 平 3 (1991)12月271	3				旦山西 4 丁目37番 1 -1505			
(33)優先権主張国		.	(72)発明者	永井 5		頁町1丁目1番6-402号			
			(72)発明者	岡本	戊羽	等野区三名町1丁目8番7			
			(74)代理人	弁理士	岩田 弘	4 (外5名)			

(54) 【発明の名称 】 3-[(R)-1-(置換オキシカルポニルオキシ) エチル <math>-4-置換-2-アゼチジノンの

(57)【要約】 製造法

【目的】カルバペネム系およびペネム系抗菌剤の合成中間体の製造法の提供。

【構成】3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンとハロギ酸エステルとを、ピリ ジンと式

【化1】



[式中、Rは低級アルキル基を、nは1ないし3の整数を示す。] で表わされる化合物の1または2種以上との存在下で反応させることを特徴とする3-[(R)-1-(置換オキシカルボニルオキシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノンの製造法。

【効果】目的物を高収率で得られる。

【特許請求の範囲】

【請求項1】3- [(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンとハロギ酸エステルとを、 ピリジンと式

【化1】

[式中、Rは低級アルキル基を、nは1ないし3の整数を示す。]で表わされる化合物の1または2種以上との存在下に反応させることを特徴とする、3-[(R)-1-(置換オキシカルボニルオキシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノンの製造法。

【請求項2】有機溶媒を用いることを特徴とする請求項 1 記載の製造法。

【請求項3】有機溶媒がエーテル系またはエステル系溶 媒である請求項2記載の製造法。

【請求項4】nが2または3である請求項1ないし3記載の製造法。

【請求項5】Rが2位および6位に置換している請求項4記載の製造法。

【請求項6】 Rがメチル基である請求項1ないし5記載の製造法。

【請求項7】ピリジンと2,6-ルチジンの存在下に反応させることを特徴とする請求項3記載の製造法。

【請求項8】ピリジンと2,4,6-コリジンの存在下に 反応させることを特徴とする請求項3記載の製造法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はカルバペネムおよびペネム系抗菌剤の合成中間体として有用な3-[(R)-1-(置換オキシカルボニルオキシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノンの製造法に関する。

[0002]

【従来の技術】イミペネムに代表されるように6-

[(R) -1-ヒドロキシエチル] カルバペネム化合物 は強い抗菌活性と広い抗菌スペクトルを有し注目を集め ている。しかし、このヒドロキシル基は合成過程において保護されていることが好ましいが、カルバペネム骨格 が化学的に不安定なため合成過程で用いられる保護基の 種類は限られている。現在、該ヒドロキシル基の好まし

い保護基としてアリルオキシカルボニル基、pーニトロ ベンジルオキシカルボニル基等の置換アルコキシカルボ ニル基がよく用いられている。しかしながら、例えばカ ルバペネム化合物の中間体(A)の場合、選択的O-ア リルオキシカルボニル化は成功せずO-アリルオキシカ ルボニル体とN-アリルオキシカルボニル体の両方が生 成するため、選択的にOーアリルオキシカルボニル体を 得るには1位のNH基を保護する必要があると報告され ている「ヘテロサイクルズ (Heterocycles) 25巻 2 21頁(1987)]。また、化合物(B)をジクロロ メタン溶媒中、4-ジメチルアミノピリジン存在下でク ロロギ酸 p ーニトロベンジルを用いてO-(p-ニトロ ベンジル)オキシカルボニル化反応を行なった場合、O - (p-ニトロベンジル) オキシカルボニル体の収率は 70%以下であり [ブリテイン オブ ザ ケミカル ソサイアイティ オブ ジャパン (Bulletin of the Ch emical Society of Japan) 59巻 1363頁 (198 6) およびテトラヘドロン レターズ (Tetrahedron Le tters) 25巻 2793頁 (1984)]、満足でき る結果ではなかった。

【化2】

(A)

(B)

さらにカルパペネムの合成中間体として重要な化合物 (C) をブリテイン オブ ザ ケミカル ソサイアイティ オブ ジャパン (Bulletin of the Chemical Society of Japan) 59巻 1363頁 (1986) に準じてジクロロメタン溶媒中、4ージメチルアミノピリジン存在下でクロロギ酸アリルと反応させたところ、目的のO-アリルオキシカルボニル体 (D) は僅かしか生成せず、N-アリルオキシカルボニル体 (E) およびN,O-ビス (アリルオキシカルボニル) 体 (F) が主に生成し、さらにこれら化合物の分離に手間がかかるという結果が得られた。そこで、簡便でかつ選択的にO-アリルオキシカルボニル体が高収率で得られる方法の開発が望まれている。

【化3】

[0003] (F)

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-ア ゼチジノンから、カルバペネムおよびペネム系抗菌剤の 合成中間体として有用なO-置換オキシカルボニル体、 すなわち3-[(R)-1-(置換オキシカルボニルオ キシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノンを簡便で かつ選択的に高収率で得る方法を提供することにある。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記事情に鑑み、3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンの簡便で選択的な〇一置換アルコキシカルボニル化の方法について種々検討した。その結果、ある種の溶媒中、脱ハロゲン化剤用の塩基としてピリジンを使用すると選択的に〇一置換アルコキシカルボニル化が進行することを見いだした。しかし、塩基としてピリジンだけを使用した場合、置換アルコキシカルボニル化剤が分解しやすく、大量の反応剤が必要であるという欠点を有していた。そこで更に鋭意研究を積み重ねた結果、3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4ー置換-2-アゼチジノンのハロギ酸エステルによる〇一置換オキシカルボニル化反応をピリジンと式

【化4】

(R)n [i]

[式中、Rは低級アルキル基を、nは1ないし3の整数を示す。]で表わされる塩基の1または2種以上との存在下で行なうことにより、予想外にも上記欠点がなく、選択的に高収率で〇一置換オキシカルボニル体が得られることを見出し、これに基づいて本発明を完成した。すなわち、本発明は

(1) 3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-個換-2-アゼチジノンとハロギ酸エステルとを、ピリジンと化合物 <math>[I] の1または2種以上との存在下で反応させることを特徴とする、3-[(R)-1-(個換オキシカルボニルオキシ)エチル<math>]-4-個換-2-ア

ゼチジノンの製造法、(2)有機溶媒を用いることを特徴とする上記(1)記載の製造法、(3)有機溶媒がエーテル系またはエステル系溶媒である上記(2)記載の製造法、(4)nが2または3である上記(1)ないし(3)記載の製造法、(5)Rが2位および6位に置換している上記(4)記載の製造法、(6)Rがメチル基である上記(1)ないし(5)記載の製造法、(7)ピリジンと2,6ールチジンの存在下に反応させることを特徴とする上記(3)記載の製造法、(8)ピリジンと2,4,6ーコリジンの存在下に反応させることを特徴とする上記(3)記載の製造法に関するものである。

【0005】本発明の3-[(R)-1-(置換オキシカルボニルオキシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノン製造方法において用いられる3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンは、4位に置換基として公知のアシル化剤との反応で何ら影響を受けない基を有する3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-2-アゼチジノンであれば何れのものでもよい。例えば、式

【化5】

NH (11)

[式中、R¹は置換基を示す。]で表わされる化合物などが用いられる。R¹で表わされる置換基としては、アシル化剤との反応で何ら影響を受けない基が用いられる。例えば、後述するハロギ酸エステルとの反応で何ら影響を受けない基が用いられる。上記アシル化剤との反応で何ら影響を受けない基としては、例えば、炭素、窒素、酸素もしくは硫黄を介する基であってもよく、基中に例えばカルボキシル基、ヒドロキシ基、アミノ基、メルカプト基などのようなアシル化を受け得る基を有している場合、それらの基が保護されていてもよい。さらにより詳しくは、R¹は例えば

①置換基を有していてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基または非芳香族複

素環基、

②式、 -OCOR³

[式中、R³は置換基を有していてもよいアルキル基、 アルケニル基、シクロアルキル基またはアリール基を示 す]で表わされる基、

③式、 -S (O) m-R 4

[式中、R⁴は置換基を有していてもよいアルキル基、アルケニル基、シクロアルキル基またはアリール基を、mは0ないし3の整数を示す]で表わされる基、 ④式、

【化6】

[式中、R⁵は置換基を有していてもよいアルキル基、アルケニル基、シクロアルキル基、アリール基または複素環基を、Yは結合手、酸素原子または硫黄原子を、Zは酸素原子または硫黄原子を示す]で表わされる基などが用いられる。

【0006】上記「置換基を有していてもよいアルキル 基」の「アルキル基」としては、直鎖状または分枝状の 低級アルキル基が好ましく、なかでもメチル、エチル、 プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、tert-ブチルなどのC1-6アルキル基が好ましい。上記「置換 基を有していてもよいアルケニル基」の「アルケニル 基」としては、直鎖状または分枝状の低級アルケニル基 が好ましく、なかでもビニル、アリル、イソプロペニ ル、2-メチル-1-プロペニルなどのC₁₋₆アルケニ ル基が好ましい。上記「置換基を有していてもよいアル キニル基」の「アルキニル基」としては、直鎖状または 分枝状の低級アルキニル基が好ましく、なかでもエチニ ル、1-プロピニル、2-プロピニルなどの C_{1-6} アル キニル基が好ましい。上記「置換基を有していてもよい シクロアルキル基」の「シクロアルキル基」の好適の例 としては、シクロプロピル、シクロプチル、シクロペン チル、シクロヘキシル、シクロヘプチルなどのC3-8シ クロアルキル基が用いられる。上記「置換基を有してい てもよい非芳香族複素環基」の「非芳香族複素環基」と しては、酸素、硫黄、窒素のヘテロ原子を、1ないし2 個を含む5~7員環が好ましく、なかでもピラニル、チ オピラニル、ピペリジル、ジチアニル、オキサチアニ ル、ピペラジニル、モルホリニル、ピロジニルなどが好 ましい。上記「置換基を有していてもよいアリール基」 の「アリール基」としては、フェニル、ナフチルなどが 用いられる。上記「置換基を有していてもよい複素環 基」の「複素環基」としては、例えば、酸素、硫黄、窒 素のうち少なくとも1個のヘテロ原子をもつ芳香族複素 環基、または飽和あるいは不飽和の非芳香族複素環基な ど用いられる。これらの複素環基としては、5ないし1 3 負環のものが好ましい。芳香族複素環基としては、例 えばフリル、チエニル、ピロリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアソリル、イソチアゾリル、イミダゾリル、ピラゾリル、トリアゾリル、チアジアゾリル、テトラゾリル、ピリジル、ピリダジニル、ピラジニル、イミダゾピリジル、イミダゾピリダジニルなどが、非芳香族複素環基としては、ピロリジル、ピペリジル、モルホリニル、ピペラジニル、ピラニル、チオピラニル、ジチアニル、オキサチアニルなどが用いられる。

【0007】上記のアルキル、アルケニル、アルキニ ル、シクロアルキル、アリール、非芳香族複素環基、複 素環基が有していてもよい置換基としては、例えば保護 されたアミノ基、モノあるいはジ低級アルキルアミノ基 (例えば、ジメチルアミノなど)、アミジノ基、アシル 基、カルバモイル基、モノあるいはジ低級アルキルカル バモイル基 (例えば、メチルカルバモイルなど)、スル ファモイル基、モノあるいはジ低級アルキルスルファモ イル基 (例えば、メチルスルファモイルなど)、カルボ キシル基、低級アルコキシカルボニル基(例えば、メト キシカルボニルなど)、低級アルキルチオカルボニル基 (例えば、メチルチオカルボニルなど)、アリールチオ カルボニル基(例えば、フェニルチオカルボニルな ど)、ヒドロキシル基、置換基を有していてもよい複素 環チオカルボニル基(例えば、ピリジルチオカルボニル など)、低級アルコキシ基(例えば、メトキシ, エトキ シ, n-クロロポキシなど)、低級アルケニルオキシ基 (例えば、ビニルオキシ、2-プロペニルオキシな ど)、アリールオキシ基(例えば、フェノキシなど)、 メルカプト基、低級アルキルチオ基(例えば、メチルチ オ、エチルチオなど)、アリールチオ基(例えば、フェ ニルチオなど)、スルホ基、アジド基、カルボキシメチ ルカルボニル基、ハロゲン(フッ素、塩素、臭素、ヨウ 素)、低級アルキル基(例えば、メチル、エチル、プロ ピルなど)、低級アルケニル基(例えば、ビニル、2-プロペニルなど)、低級アルキニル基 (例えば、エチニ ル,プロパギルなど)、C₃₋₈シクロアルキル基(例え ば、シクロプロピル、シクロブチルなど)、置換基を有 していてもよい複素環基などが用いられる。置換基の数 は1ないし3個である。置換基として用いられるアミノ 基、ヒドロキシル基、カルボキシル基は公知の保護基に よって保護されていてもよい。上記置換基を有していて もよい複素環基としては、例えば、上記「置換基を有し ていてもよい複素環基」で述べたものなどが用いられ る。上記アミノ基、ヒドロキシ基およびカルボキシ基が 有していてもよい保護基としては、置換基を有していて もよいC₁₋₆アルキル基(例えば、メチル,エチル,プ ロピルなど)、置換基を有していてもよいフェニル基、 置換基を有していてもよいC7-10アラルキル基(例え ば、ベンジル基など)、トリチル、シリルなどが用いら れる。上記 C_{1-6} アルキル基、フェニル基、 C_{7-10} アラ ルキル基、トリチル、シリルが有していてもよい置換基 としては、ハロゲン原子(例えば、フルオロ,クロロ,ブロモなど)、 C_{1-3} アルキル(例えば、メチル,エチル,n ープロピルなど)、 C_{1-6} アルキルオキシ(例えば、メトキシ,エトキシ,プロポキシ,ブトキシ など)、 C_{1-6} アルキルカルボニル(例えば、ホルミル,メチルカルボニル,エ チルカルボニルなど)、ニトロなどが用いられる。置換基の数は1ないし3個程度である。 R^1 で表わされる置換基のより好ましい例は、上記した①,②である。なかでも、①としては、式 -CH(R^6) $COOR^7$

[式中、 R^6 は低級アルキル基を、 R^7 は保護基を示す。] で表わされる基などが好ましい。

【0008】R⁶で表わされる低級アルキル基として は、メチル、エチル、プロピルなどのC1-6アルキルが 用いられ、特にメチルが好ましい。R⁷で表わされる保 護基としては、例えば置換基を有していてもよいC₁₋₆ アルキル (例えば、メチル, エチル, n-プロピル, i ープロピル, nーブチル, tertープチルなど)、置換基 を有していてもよいC₇₋₁₀アラルキル (例えば、ベンジ ルなど)、置換基を有していてもよいフェニル、トリチ ル、シリル、ヒドリルなどが用いられる。これらのC 1-6アルキル、C₇₋₁₀アラルキル、フェニルが有してい てもよい置換基としては、ハロゲン原子(例えば、フル オロ, クロロ, ブロモなど)、C1-6アルキルオキシ (例えば、メトキシ, エトキシ, プロポキシ, ブトキシ など), C1-6アルキルカルボニル (例えば、ホルミ ル, メチルカルボ ニル, エチルカルボニルなど)、ニ トロなどが用いられる。置換基の数は1ないし3個程度 である。なかでも、上記R⁷で示されるカルボキシル基 の保護基とし ては、例えばメチル、エチル、メトキシ メチル、メトキシエトキシメチル、ベンジルオキシメチ ル、tertープチル、ベンジル、p-メトキシベンジル、 pーニトロベンジル、oーニトロベンジル、ベンズヒド リル、トリチル、2,2,2-トリクロロエチル、2-ト リメチルシリルエチル、アリル、トリメチルシリル、ト リエチルシリル、tertープチルジメチルシリル、イソプ ロピルジメチルシリル、ジメチルフェニルシリル基など が好ましい。

②としては、 R^2 が C_{1-6} アルキルのものが好ましく、特にメチルがよい。上述した3 - [(R) -1-ヒドロキシエチル] -4-置換-2-アゼチジノンは、それ自体公知またはそれに準じる方法を用いて製造することができる。例えば、特開平01-254656, テトラヘドロン レターズ(Tetrahedron Letters),26,673 (1985),同,28,6625 (1987) などに記載の方法を用いて製造することができる。

【0009】上述した3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンを、化合物[I]の1または2種以上の存在下で、ハロギ酸エステルと反

応させることによって、3- [(R)-1-(置換オキ シカルボニルオキシ) エチル] -4-置換-2-アゼチ ジノンを製造することができる。化合物 [I] 中、Rで 示される低級アルキル基としては、例えばメチル、エチ ル,プロピルなどのC₁₋₃アルキル基などが用いられる が、特にメチルが好ましい。nは1ないし3の整数を表 わすが、2または3が好ましい。化合物 [I] として は、例えばルチジン、コリジンなどが好ましい。特にR が2位および6位に置換しているものが好ましく、とり わけ2,6-ルチジン,2,4,6-コリジンが好まし い。すなわち、本反応で用いられる塩基としては、ピリ ジンと2,6ールチジン、ピリジンと2,4,6ーコリジ ンの組み合わせが好ましい。化合物 [I] は、必要に応 じて異種の化合物 [I] を2種以上混合して用いること ができるが、1種のみで用いるのが好ましい。ピリジン と化合物 [I] との3- [(R)-1-ヒドロキシエチ ル] -4-置換-2-アゼチジノン1モルに対する使用 量は、総量で通常1~1 0モル当量, 好ましくは1~ 3モル当量である。例えば、3-[(R)-1-ヒドロ キシエチル] -4-置換-2-アゼチジノン1モルに対 して、ピリジンと2,6-ルチジンではそれぞれ通常0. 01~0.8モル当量と1~10モル当量、好ましくは 0.05~0.5モル当量と1~3モル当量を、ピリジン と2,4,6-コリジンではそれぞれ通常0.01~0.8 モル当量と1~10モル当量、好ましくは0.05~0. 5モル当量と1~3モル当量を用いる。

【0010】上記ハロギ酸エステルとしては、ギ酸から 誘導される公知の化合物であれば何れのものでも用いる ことができる。例えば、式

【化7】

[式中、R²は置換基を有していてもよいアルキル基 を、Xはハロゲン原子を示す。]で表わされる化合物な どが用いられる。R²で表わされる「置換基を有してい てもよいアルキル基」の「アルキル基」としては、例え ばメチル, エチル, nープロピル, nープチルなどのC 1-6アルキルなどが用いられる。特に、メチル、エチル が好ましい。R²で表わされる「置換基を有していても よいアルキル基」の「置換基」としては、例えば、C 1-6アルキル基(例えば、メチル, エチル, n-プロ ピルなど), C1-6アルケニル基(例えば、ビニル, 1 ープロペニル, 2 ープテニルなど), C₁₋₆アルキニル 基(例えば、エチニル、1-プロピニル、プロパルギル など)、置換基を有していてもよいフェニル基, トリチ ル,シリルなどから選ばれる1ないし3個が用いられ る。上記フェニル基が有していてもよい置換基として は、C₁₋₆アルキル基 (例えば、メチル, エチル, n-プロピルなど)、ハロゲン原子 (例えば、フルオロ,

クロロ、ブロム、ヨードなど)、ニトロ基、シアノ基、 C_{1-6} アルキルオキシ(例えば、メトキシ、エトキシプロポキシなど)、 C_{1-6} アルキルカルボニル(例えば、アセチル、エチルカルボニル、プロピルカルボニルなど)などから選ばれる1ないし3個が用いられる。 R^2 の好ましい例として、例えばアリル、p-ニトロベンジル、o-ニトロベンジル、p-メトキシベンジル、ビス(4-メトキシフェニル)メチル、ジフェニルメチル、2,2,2-トリクロロエチル、2-トリメチルシリルエチル基などが用いられる。

【0011】 Xで表わされるハロゲン原子としては、例えば、フルオロ,クロロ,プロモ,ヨードなどが用いられ、特にクロロが好ましい。上記ハロギ酸エステルの使用量は、3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノン1モルに対して通常1~10モル当量、好ましくは2~6モル当量である。反応温度は、3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノン,化合物 [I] の種類と量などの諸条件の違いによって異なるが、通常-20℃から100℃,好ましくは0から70℃である。反応時間は反応温度,原料化合物,化合物 [I] の種類,量および溶媒等の諸条件の違いによって異なるが、通常10分から100時間、好ましくは30分から24時間である。

【0012】本発明の方法は、適当な反応溶媒中で進行 させることができるが、なかでも有機溶媒を用いること によって、より高収率でかつ選択的に3-[(R)-1 - (置換オキシカルボニルオキシ) エチル] - 4 - 置換 -2-アゼチジノンを得ることができる。上記有機溶媒 としては、例えば、エーテル系溶媒(例えば、テトラヒ ドロフラン (以下、THFと略す), ジオキサン, 1, 2-ジメトキシエタン、1,2-ジエトキシエタン、ジ エチレングリコールジエチルエーテル、ジエチレングリ コールジメチルエーテル,ジエチルエーテル,ジイソプ ロピルエーテルなど)、エステル系溶媒(例えば、酢酸 メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル、酢酸プチルな ど)、炭化水素(例えば、ベンゼン、トルエン、キシレ ンなど)などが用いられる。 なかでも、上記中のエー テル系またはエステル系溶媒が好ましい。特に、TH F, ジオキサン, 1,2-ジメトキシエタン,酢酸エチ ルがより好ましい。

【0013】本反応で用いられる溶媒の量は、溶媒および $3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンの種類によって異なるが<math>3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノン1gに対して、通常<math>1\sim500$ ml,好ましくは $5\sim100$ mlである。本反応では、反応過程中において用いる原料化合物 [II] の3位の配位が変化することはない。すなわち、原料化合物の3位が α 位である場合は、生成物も α 位であり、原料化合物の3位が β 位である場合は、生成物も β 位である。かくして得られる3-

[(R) -1-(置換オキシカルボニルオキシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノンは、例えば式【化8】

[式中、R¹、R²は前記と同意義を有する。] で表わされる化合物であって、それ自体公知またはそれに準じる方法によって単離することができる。例えば、溶媒抽出、濃縮、液性変換、転溶、晶出、再結晶、クロマトグラフィーなどによって単離することができる。

【0014】本発明で得られる3-[(R)-1-(置 換オキシカルボニルオキシ) エチル] -4-置換-2-アゼチジノンは、優れた抗菌作用を有するカルパペネム 系およびペネム系化合物の合成中間体として用いること ができる。本発明の生成物から、カルバペネム系および ペネム系化合物を合成する場合、それ自体公知またはそ れに準じる方法によって製造することができる。例え ば、ヘテロサイクルズ (Heterocycles) 25巻 221 頁(1987)、ブリテインオブ ザ ケミカル ソサ イアイティ オブ ジャパン (Bulletin of the Chemic al Society of Japan) 59巻 1363頁 (198 6)、テトラヘドロンレターズ (Tetrahedron Letter s) 25巻 2793頁(1984)、同、26巻 8 9頁(1985)、ケミカル ファーマシュウティカル ブルテイン (Chemical &; Pharmaceutical Bulletin) 37巻 2338頁 (1989)、ジャーナル オブ ザ ケミカル ソサイアティ ケミカル コミュニケー ション (Journal of the Chemical Society Chemical C ommunication) 908頁(1983)、同、821頁 (1989)、ヘルベチカ キミカ アクタ (Helvetic a Chimica Acta) 69巻 1576頁 (1986) 、特 開昭62-263183、同57-146777、同6 4-22880、同64-22880、同61-474 89、同63-303981、同63-287779、 同63-188662、同60-104088、同64 -43986、特開平1-197483、同3-167 187、同3-163081、同2-300187、同 2-1490、特願平2-177118などに記載の方 法およびそれに準ずる方法を用いて製造することができ

【0015】以下に実施例および参考例で本発明をさらに詳しく説明する。しかし、これらは本発明を何ら限定するものではない。以下の参考例および実施例のNMRスペクトルは内部標準としてテトラメチルシランを用いてジェミニ(Gemini)200(200MHz)型スペクトルメーターで測定し、全δ値をppmで示した。実施例中の記号は次のような意味を有する。

s:シングレット t:トリプレット d:ダブレット q:クワルテット m:マルチプレッ

dd: ダブル ダブレット ト

br : 幅広い

J:カップリング

定数。

[0016]

【実施例】

参考例1

(3R, 4R) - 4 - 7 + 7 + 5 - 3 - [(R) - 1 - 1]ヒドロキシエチル] -2-アゼチジノン(1.06g) を乾燥ジクロロメタンに溶かし、氷冷下かき混ぜながら 4-ジメチルアミノピリジン (1.47g) を加え、続 いてクロロギ酸メチル (3.18ml) のジクロロメタン 溶液 (10ml) を5時間かけて滴下した。滴下終了後同 温で30分間撹拌した。反応液を希塩酸、食塩水で順次 洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒 を留去し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマト グラフィー(シリカゲル50g,酢酸エチルーヘキサン 1:2) で分離精製すると、(3R, 4R) - 4-アセ トキシー3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニル オキシ) エチル] -2-アゼチジノンが 0.054g、 (3R, 4R) - 4-アセトキシ-1-アリルオキシカ ルボニル-3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-2ーアゼチジノンが 0.332 g 及び (3R, 4R) -4 ーアセトキシー1ーアリルオキシカルボニルー3ー [(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチ ル] -2-アゼチジノンが0.435g得られた。 (3R, 4R) - 4 - アセトキシー1 - アリルオキシカルボニル-3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-2

IR (Neat) : 2980, 1830, 1750cm⁻¹

ーアゼチジノン:

 1 H - NMR (CDCl $_{3}$) δ : 1. 37 (3H, d, J=6. 2Hz), 2. 16 (3H, s), 3. 19 (1H, dd, J=1.6 &; 6. 2Hz), 4. 25 (1H, quintet, J=6. 2Hz), 4. 7-4. 8 (2H, m), 5. 3-5. 5 (2H, m), 5. 97 (1H, ddt, J= 10.2, 17.2 &; 5. 8Hz), 6. 37 (1H, d, J=1.6Hz)

IR (Neat): 3000, 1830, 1750cm⁻¹

 1 H - NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 1. 46 (3H, d, J=6. 4Hz), 2. 13 (3H, s), 3. 34 (1H, dd, J=1.8 &; 6. 0Hz), 4. 6-4. 8 (4H, m), 5. 18 (1H, dq, J=6. 4 &; 6. 0Hz), 5. 3-5. 5 (4H, m), 5. 8-6. 1 (2H, m), 6. 56 (1H, d, J=1. 8Hz)

【0017】参考例2

(3R, 4R) -4-アセトキシ-3-[(R) -1-ヒドロキシエチル] -2-アゼチジノン (1.04g) を乾燥THF (30ml) に溶かし、ピリジン (0.97m l) を加え、ついでクロロギ酸アリル (0.64ml) を加えて30℃で撹拌した。1時間毎にクロロギ酸アリル (3.18ml)を3回追加後、30℃で2時間撹拌した。減圧下溶媒留去して得られた残渣に酢酸エチルおよび1N HClを加えて振り混ぜた。有機層を分取し、飽和硫酸銅水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル50g,酢酸エチルーへキサン 1:2)で精製すると、(3R,4R)-4-アセトキシー3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチル]-2-アゼチジノンが淡黄色油状物として得られた。

【0018】実施例1

(3R, 4R) - 4 - 7t + 5 - 3 - [(R) - 1 -を乾燥THF (120ml) に溶かし、2,6-ルチジン (6.99ml) およびピリジン (0.48ml) を加え、つ いでクロロギ酸アリル (3.18ml) を加えて30℃で 撹拌した。1時間毎にクロロギ酸アリル (3.18ml) を3回追加後、30℃で2時間撹拌した。減圧下溶媒留 去して得られ た残渣に酢酸エチル (200ml) および 1N HCl (50ml) を加えて振り混 ぜた。有機層を 分取し、飽和硫酸銅水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後無 水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒留去して得 られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シ リカゲル140g, 酢酸エチルーヘキサン 1:2)で 精製すると、(3R, 4R) - 4-アセトキシ-3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチ ル] -2-アゼチジノンが淡黄色油状物として6.9 5 g (収率90%) 得られた。

IR (Neat) : 2980, 1790, 1750cm⁻¹

¹H - NMR (CDCl₃) δ: 1.46(3H, d, J=6.2Hz), 2.12(3H, s), 3.37(1H, dd, J=1.4 &; 6.8Hz), 4.6-4.7(2H, m), 5.12 (1H, dq, J=6.8 &; 6.2Hz), 5.29(1H, dq, J=10.4 &; 1.4Hz), 5.36(1H, dq, J=17.4 &; 1.4Hz), 5.85(1H, d, J=1.4Hz), 5.94(1H, ddt, J=10.4, 17.4 &; 5.8Hz), 6.53(1H, brs) 【 O O 1 9 】 実施例 2

(3 R, 4 R) -4-アセトキシー3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-2-アゼチジノン(1.04g)を乾燥ジオキサン(30ml)に溶かし、2,6-ルチジン(1.4ml)およびピリジン(0.1ml)を加え、ついでクロロギ酸アリル(0.64ml)を加えて30℃で撹拌した。1時間毎にクロロギ酸アリル(3.18ml)を4回追加後、30℃で2時間撹拌した。減圧下溶媒留去して得られた残渣に酢酸エチルおよび1N HC1を加えて振り混ぜた。有機層を分取し、飽和硫酸銅水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル50g,酢酸エチルーヘキサン 1:2)で精製すると、(3 R,4 R)-4-アセトキシー3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチル]-2-アゼチジノンが淡黄色

油状物として1.39g (収率90%) 得られた。

【0020】実施例3

実施例2に於いてジオキサンの代わりに1,2-ジメトキシエタン (30ml) を用いて、同様に反応し後処理すると (3R,4R)-4-アセトキシー3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ) エチル]-2-アゼチジノンが淡黄色油状物として1.42g(収率92%)得られた。

【0021】実施例4

【0022】実施例5

実施例1に於いて2,6ールチジンの代わりに2,4,6ーコリジンを用いると、(3R,4R)ー4ーアセトキシー3ー[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチル]ー2ーアゼチジノン1.25g(収率81%)得られた。

【0023】実施例6

(3R, 4R) - 4 - 7t + 5 - 3 - [(R) - 1 - 1]ヒドロキシエチル] -2-アゼチジノン(1.73g) を乾燥THF (40ml) に溶かし、2,6-ルチジン (2.3ml) およびピリジン (0.08ml) を加え、つい でクロロギ酸 p ーニトロベンジル (2.16g) を加え て30℃で撹拌した。1時間毎にクロロギ酸p-ニトロ ベンジル (2.16g) を4回追加後、30℃で2時間 撹拌した。減圧下溶媒留去して得られた残渣に酢酸エチ ルおよび1N HClを加えて振り混ぜた。有機層を分 取し、飽和硫酸銅水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後無水 硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒留去して得ら れた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリ カゲル80g、酢酸エチルーヘキサン 1:1) で精製 すると、(3R, 4R) - 4-アセトキシ-3-[(R)-1-(p-ニトロベンジルオキシカルボニル オキシ) エチル] -2-アゼチジノンが無色結晶として 3.01g (収率88%) 得られた。融点79-80℃ IR (KBr) : 3280, 1780, 1750, 1740, 1520cm⁻¹ $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ : 1. 47 (3H, d, J=6. 4Hz), 2. 12 (3H, s), 3.38(1H, dd, J=1.2 &; 6.4Hz), 5.16(1H, quintet, J=6. 4Hz), 5. 25(2H, s), 5. 86(1H, d, J=1.2Hz), 6. 56(1H, br s), 7.55(2H, d, J=9Hz), 8.24(2H, d, J=9Hz)

【0024】実施例7

(3S, 4S) - 4 - [(R) - 1 - (ジフェニルメチルオキシカルボニル) エチル] <math>-3 - [(R) - 1 - Eドロキシエチル] -2 - P で (1.06g) を 乾燥(30ml) に (30ml) に (

7ml) およびピリジン (0.05ml) を加え、ついでクロロギ酸アリル (0.32ml) を加えて30℃で撹拌した。1時間毎にクロロギ酸アリル (0.32ml) を4回追加後、30℃で2時間撹拌した。減圧下溶媒留去して得られた残渣に酢酸エチルおよび1N HC1を加えて振り混ぜた。有機層を分取し、飽和硫酸銅水溶液、飽和食塩水で順次洗浄後無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル50g, 酢酸エチルーへキサン 1:2)で精製すると、(3S,4S)-3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチル]-4-[(R)-1-(ジフェニルメチルオキシカルボニル)エチル]-2-アゼチジノンが無色油状物として1.26g(収率96%)得られた。

IR (KBr): 2780, 2950, 1770, 1750, 1730, 1655cm

 1 H - NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 1. 27 (3H, d, J=7Hz), 1. 29 (3H, d, J=7Hz), 2. 75–2. 90 (1H, m), 3. 15 (1H, dd, J=2 &; 8Hz), 3. 89 (1H, dd, J=2 &; 5. 6Hz), 4. 55–4. 65 (2H, m), 4. 95 (1H, m), 5. 2–5. 4 (2H, m), 5. 8–6. 05 (2H, m), 6. 86 (1H, s), 7. 2 –7. 4 (10H, m)

[0025]

【作用】以下に本発明の効果を示すために、(3R, 4 R) -4-アセトキシ-3-[(R) -1-ヒドロキシ エチル] -2-アゼチジノンとクロロギ酸アリルとを、 各種塩基および溶媒存在下で反応させた時の(3R, 4 R) -4-アセトキシ-3-[(R)-1-(アリルオ キシカルボニルオキシ) エチル] -2-アゼチジノン オキシカルボニルー3- [(R)-1-ヒドロキシエチ ル] -2-アゼチジノン (H) および (3R, 4R) -4-アセトキシ-1-アリルオキシカルボニル-3-[(R)-1-(アリルオキシカルボニルオキシ)エチ ル] -2-アゼチジノン(I)の収率(%)を示す。 [操作法] (3R, 4R) - 4-アセトキシー3-[(R)-1-ヒドロキシエチル]-2-アゼチジノン (6 mmol) を溶媒 (2 0 ml) と混合し塩基を加えた後、3 0℃でクロロギ酸アリル(2 4 mmol)を3.5時間かけて 滴下した。30℃で2時間反応後、酢酸エチルで希釈 し、1N HC1、硫酸銅水溶液、水で順次洗浄した。 無水硫酸ナトリウムで乾燥後溶媒を留去し、得られた残 留物中の化合物(G)、(H)および(I)の含量をH PLCで測定し各化合物の収率を算出した。結果を〔表 1] に示す。

HPLCの条件:カラム: Capcell pak C18

検出器 : UV (218 nm)

流速 : 1.0ml/min

【化9】

[0026]

			収率		
実施例 No.	塩基	溶媒 一	G	Н	I
1	t* リジ ン+2, 6- <i>ル</i> チジ ン	THF	90	0	0
2	II	ジオキサン	90	0	0
3	n	1, 2-ジ メトキシエタン	92	0	0
4	n .	酢酸エチル	85	0	0
5	ピリジン+2,6-コリジン	THF	81	0	0
参考例2	ピリジン	тнг	47	0	0
 公知方法(1)	4-ジ <i>メチルアミノピリシ゚ン</i>	CH ₂ Cl ₂	3. 5	21.5	21. 3

*公知方法(1): ブリテイン オブ ザ ケミカル ソ サイアイティ (Bulletinof the Chemical Society of Japan), 59, 1363 (1986)

[表 1] より、本発明の方法を用いることによって、3 - [(R)-1-ヒドロキシエチル]-4-置換-2-アゼチジノンからカルバペネム系およびペネム系抗菌剤 の合成中間体として有用な3-[(R)-1-(置換オ キシカルボニルオキシ)エチル] -4-置換-2-アゼチジノンを選択的に、かつ高収率で得られることがわかる。

【発明の効果】カルバペネム系およびペネム系抗菌剤の合成中間体として有用な3-[(R)-1-(置換オキシカルボニルオキシ)エチル]-4-置換-2-アゼチジノンの工業的に有利な製造法を提供できる。